# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平7-11119

(43)公開日 平成7年(1995)1月13日

(51) Int Cl. <sup>6</sup> C 0 8 L C 0 8 K C 0 8 L	5/523	識別記号 LPP KKM LMC LMF	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
				審查請求	未請求 請求項の数2 OL (全 11 頁)
(21)出願番号	+	特顧平5-157295	don II	(71)出顧人	390034186 モンサント化成株式会社 東京都千代田区丸の内2丁目5番2号
(22)出顧日		平成5年(1993)6	<b>926</b> 8	(72)発明者	
				(72)発明者	石賀 成人 三重県四日市市東邦町1番地 三菱化成株 式会社四日市工場開発研究所内
				(74)代理人	弁理士 長谷川 曉司

# (54) 【発明の名称】 難燃性熱可塑性樹脂組成物

## (57)【要約】

【目的】 加工性、成形性に優れ、耐熱性および耐衝撃性などの物性に優れた難燃性熱可塑性樹脂組成物を提供する。

【構成】 (A) 芳香族ポリカーボネート樹脂 (PC樹脂) 40~90重量部、(B) グラフト共重合体樹脂

(ABS樹脂)  $5\sim40$ 重量部、(C)下記式(I)で示される芳香族ジホスフェート $1\sim30$ 重量部、および場合によりPTFE $0.1\sim1.0$ 重量部の割合で含有してなる樹脂組成物。

【化1】

$$(1)$$
 クラフト共連合体制能  $(1)$   $(1)$   $(1)$   $(1)$   $(1)$   $(1)$ 

(式中、 $R_1$  、 $R_2$  、 $R_3$  および $R_4$  は、同一または異なっていてよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基を、Yはフエ

ニレン基またはピフエニレン基を示す。)

# 【特許請求の範囲】

【請求項1】(A)芳香族ポリカーボネート樹脂40~ 90重量部、

(B) 重量平均ゴム粒子径が0.15~0.35μmである共役ジエン系ゴム重合体成分と、芳香族ビニル単量体、シアン化ビニル単量体および必要に応じてこれらと\*

(式中、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$  および $R_4$  は、同一または異なっていてよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基を、Yはフエニレン基またはビフエニレン基を示す。)

【請求項2】(A) 芳香族ポリカーボネート樹脂40~90重量部、

- (B) 重量平均ゴム粒子径が0.15~0.35μmである共役ジエン系ゴム重合体成分と、芳香族ビニル単量体、シアン化ビニル単量体および必要に応じてこれらと20共重合可能なビニル単量体よりなる単量体成分と、からなるグラフト共重合体樹脂5~40重量部、
- (C) 請求項1 に記載の式(I) で示される芳香族ジホスフエート $1\sim30$ 重量部、および
- (D) ポリテトラフルオロエチレンO.1~1.0重量 部とを含有してなることを特徴とする難燃性熱可塑性樹 脂組成物。

# 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は難燃性熱可塑性樹脂組成 30 物に関する。さらに詳しくは、芳香族ポリカーボネート樹脂(以下、PC樹脂ということがある。)とグラフト共重合体樹脂(以下、ABS樹脂ということがある。)とをベース樹脂として、特定の芳香族ジホスフエートを難燃剤として、また場合によりポリテトラフルオロエチレン(以下、PTFEという。)を含有してなる、成形性と機械的物性に優れた難燃性熱可塑性樹脂組成物に関するものである。

## [0002]

【従来の技術】従来、PC樹脂とABS樹脂との樹脂混合物は、PC樹脂の成形性が改良され、またABS樹脂の耐衝撃性と耐熱性が改良される等各樹脂それ自体が持っている欠点が改良される。従って、成形品に要求される物性に応じて、使用される樹脂材料が選択される。例えば自動車部品、家庭用電気機器部品、事務機器部品、機械部品などの製造に供する樹脂材料には、耐衝撃性と耐熱性が要求されるので、PC樹脂とABS樹脂との混合物は好適である。これらの樹脂材料として、さらに難※

\*共重合可能なビニル単量体よりなる単量体成分と、からなるグラフト共重合体樹脂5~40重量部、および

(C) 下記式(I) で示される芳香族ジホスフエート1 ~30重量部とを含有してなることを特徴とする難燃性 熱可塑性樹脂組成物。

$$\begin{array}{c}
(\text{K1}) \\
0 \\
-P \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_3 \\
0 \\
R_4
\end{array}$$

※燃性を付与することが要望されることがあり、この場合には難燃剤が配合されるが、ハロゲン系難燃剤を配合した樹脂組成物については、例えば本出願人は特願平4-138080号として既に出願している。しかし、ハロゲン系難燃剤は、樹脂組成物を目的物に成形する際に熱分解したり、成形品が廃棄物となった場合有害物質に転換することがあり、使用上の問題があった。

【0003】このため、ハロゲン系難燃剤以外の難燃剤として、例えばリン酸エステル(ホスフエート)が使用されるようになった。しかしながら、例えばPC樹脂とABS樹脂との樹脂混合物に、トリフエニルホスフエートを配合したり(EP174493号公報)、縮合リン酸エステルであるホスフエート系オリゴマーを配合(NL8802346号公報)することが提案されているが、これらにおいて使用されるホスフエート類は融点が低くまた液状であったりして、配合加工性に劣り、耐熱性などの物性が劣る樹脂組成物しか得られていない。

#### 30 [0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、PC樹脂とABS樹脂との樹脂混合物に、特定の芳香族ジホスフエート、また場合によりPTFEを含有させることにより、上記の問題を解決し、加工性、成形性に優れ、耐熱性および耐衝撃性などの物性に優れた難燃性熱可塑性樹脂組成物を提供するものである。

#### [0005]

【課題を解決するための手段】すなわち、本発明の要旨は(A)芳香族ポリカーボネート樹脂40~90重量部、(B)重量平均ゴム粒子径が0.15~0.35μmである共役ジエン系ゴム重合体成分と、芳香族ビニル単量体、シアン化ビニル単量体および必要に応じてこれらと共重合可能なビニル単量体よりなる単量体成分と、からなるグラフト共重合体樹脂5~40重量部、および(C)下記式(I)で示される芳香族ジホスフエート1~30重量部とを含有してなることを特徴とする難燃性熱可塑性樹脂組成物。

#### 【化2】

$$\begin{pmatrix}
3 & R_1 & 0 & 0 & R_3 \\
0 & P & 0 & Y & 0 & P
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_3 & 0 & R_4 & R_4
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_4 & R_4 & R_4
\end{pmatrix}$$
(1)

(式中、 $R_1$  、 $R_2$  、 $R_3$  および $R_4$  は、同一または異なっていてよい炭素数 $1\sim3$ のアルキル基を、Yはフエニレン基またはビフエニレン基を示す。) に存するものである。

【0006】(A) 芳香族ポリカーボネート樹脂 本発明において、芳香族ポリカーボネート樹脂として は、特に制限されず、各種のものを使用できる。例え ば、溶剤法、すなわち、塩化メチレンなどの溶剤中で公 知の酸受容体、分子量調整剤の存在下に二価フエノール とホスゲンなどのカーボネート前駆体とを反応させる所 謂ホスゲン法、二価フエノールとジフエニルカーボネー トなどのカーボネート前駆体とを反応させるエステル交 換法などによって得られる芳香族ポリカーボネート樹脂 が代表的である。好適に使用し得る二価フエノールとし 20 ては、ビスフエノール類が挙げられ、特に、2,2-ビ ス (4-ヒドロキシフエニル) プロパン (以下、「ビス -フエノールA」と略記する) が好ましい。 また、 ビス −フエノールAの─部または全部を他の二価フエノール で置換したものであってもよい。芳香族ポリカーボネー ト樹脂は、機械的強度および成形性の観点から、その粘 度平均分子量が10、000~100、000のものが 好ましく、特に、15,000~40,000のものが 好適である。

【0007】(B)グラフト共重合体樹脂 本発明において、グラフト共重合体樹脂とは、重量平均 ゴム粒子径が0.15~0.35μm である共役ジエン 系ゴム重合体成分と、芳香族ビニル単量体、シアン化ビ ニル単量体および必要に応じてこれらと共重合可能なビ ニル単量体よりなる単量体成分と、からなるグラフト共 重合体樹脂をいう。グラフト共重合体樹脂を構成する共 役ジエン系ゴム重合体成分としては、ポリブタジエン、 ブタジエン-スチレン共重合体、ブタジエン-アクリロ ニトリル共重合体、ポリイソプレン、ポリクロロプレン などを挙げることができる。この共役ジエン系ゴム重合 40 体成分は、一種または二種以上の混合物であってもよ い。芳香族ビニル単量体としては、スチレン、αーメチ ルスチレン、ジメチルスチレン、ビニルトルエンなどが 挙げられる。シアン化ビニル単量体としては、アクリロ ニトリル、メタクリロニトリルなどを挙げることができ る。さらに、これらと共重合可能なビニル単量体として は、メチルアクリレート、エチルアクリレート、ブチル アクリレート、メチルメタクリレート、エチルメタクリ レート、ブチルメタクリレート、ヒドロキシエチルアク リレート、ヒドロキシエチルメタクリレート、ヒドロキ\*50

\*シプロピルメタクリレート、マレイミド、N-フエニルマレイミドなどを挙げることができる。これらの単量体は一種または二種以上の混合物であってもよい。

10 【0008】本発明のグラフト共重合体樹脂の製造方法 としては、乳化重合法、懸濁重合法、塊状重合法、乳化 - 懸濁重合法、塊状 - 懸濁重合法などの公知の重合法が 回分および/または連続方式と組み合せて用いられる。 特に、これらの製造方法の中では乳化重合法が好まし く、共役ジエン系ゴム重合体としてゴムラテツクスを用 い、芳香族ビニル単量体、シアン化ビニル単量体および 必要に応じてこれらと共重合可能なビニル単量体からな る単量体混合物を重合するグラフト乳化重合法を採るの が良い。このような方法によって、芳香族ビニル単量 体、シアン化ビニル単量体および必要に応じてこれらと 共重合可能なビニル単量体よりなる単量体成分と、重量 平均ゴム粒子径が0.15~0.35μm である共役ジ エン系ゴム重合体成分とからなる本発明のグラフト共重 合体樹脂を得ることができる。そして、本発明において は、このグラフト共重合体樹脂中に分散している共役ジ エン系ゴム重合体成分の重量平均ゴム粒子径が0.15 ~0.35 µm であることが必要である。この重量平均 ゴム粒子径が、0.15 μm 以下では最終的に得られる 樹脂組成物の耐衝撃性が著しく劣ったものとなり、〇. 35μπ より大きいと最終的に得られる樹脂組成物のド 30 リツプ性などの難燃性を満足することができないことが あるので好ましくない。

【0009】また、このような0.15~0.35 μm の重量平均ゴム粒子径の共役ジエン系重合体のゴムラテ ツクスは、0.15μω以下の小粒子径のゴムラテツク スから目的ゴム粒子を得るために粒径肥大という操作を 行なって得たものでもよい。粒径肥大は、公知の方法、 例えば、ゴムラテツクスを一度凍結させてから再溶解す る方法、ゴムラテツクスに鉱酸、有機酸等を添加して、 ゴムラテツクスのp Hを一時的に低下させる方法、ゴム ラテツクスに剪断力を加える方法等(特開昭54-13 3588号公報、特開昭59-202211号公報)に よって、行なうことができる。特に、ゴムラテツクス に、燐酸または無水酢酸を添加する方法が、粒子径の調 整が容易であるので好ましい。共役ジエン系ゴム重合体 のゴム粒子径の分布は、必ずしも、単峰性である必要は なく、多峰性、即ち、異なるゴム粒子径のゴムの混合に よって得られるものであってよい。なお、本発明におい て共役ジエン系ゴム重合体成分の重量平均ゴム粒子径と は、米国コールター電子社(Coulter Electronics Lt

d.) 製「ナノサイザー」 (Coulter Nano-Sizer™) により、グラフト重合前の原料ゴムのラテツクスを23℃の水中に分散した系で測定した重量平均ゴム粒子径で表わすことができる。

【0010】グラフト共重合体樹脂における共役ジエン 系ゴム重合体成分と単量体成分との組成比は、共役ジエ ン系ゴム重合体成分10~70重量%、単量体成分90 ~30重量%の範囲が好ましい。さらに好ましくは、共 役ジエン系ゴム重合体成分45~70重量%、単量体成 分55~30重量%の範囲であり、この範囲を採ること により、難燃性が向上し易くなる。さらに、単量体成分 中の芳香族ビニル単量体、シアン化ビニル単量体、およ びこれらと共重合可能なビニル単量体との組成比として は、芳香族ビニル単量体40~80重量%、シアン化ビ ニル単量体1~40重量%、およびこれらと共重合可能 なビニル単量体0~59重量%の範囲、であることが好 ましい。この範囲を外れると、グラフト共重合体樹脂の 耐熱性や他の樹脂への混和性などの物性が変化して、得 られる難燃性熱可塑性樹脂組成物の物性が劣ることがあ る。

【0011】本発明のグラフト共重合体樹脂の具体的例としては、アクリロニトリル・ブタジエン・スチレン共重合体、メチルメタクリレート・アクリロニトリル・ブタジエン・スチレン共重合体などのABS樹脂を挙げることができる。このグラフト共重合体樹脂は、他の樹脂組成物原料と配合することにより、得られる樹脂組成物に優れた物性バランス、難燃性、成形性を発揮させることができる。

【0012】(C)芳香族ジホスフエート

本発明に用いられる前記式(I)で示される芳香族ジホ 30 スフエートとは、ジアルキルフエノールとジヒドロキシ 芳香族化合物とのオルトリン酸エステルである。この芳 香族ジホスフエートを本発明の樹脂組成物に配合する と、良好な難燃効果が得られる難燃剤として作用すると ともに、本発明の樹脂組成物に混和性、耐熱性、低揮発 性、成形性、耐衝撃性などの優れた物性を与える。この 芳香族ジホスフエートは、例えば2,6ーキシレノール とオキシ塩化リンとをルイス酸触媒下に反応させて得ら れる (2,6-キシリル) ホスホクロリデートに、さら にルイス酸触媒下でレジルシン、ヒドロキノンまたは 4,4'ービスフエノールなどのジヒドロキシ芳香族化 合物を反応させて得ることができる。本発明における芳 香族ジホスフエートとしては、式(I)において、 R<sub>1</sub> 、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub> およびR<sub>4</sub> がメチル基であり、Yがm -またはp-フエニレン基、もしくは3,3'-、3,

4'-または4,4'-ビフエニレン基であるものが好ましい。さらに好ましくは、テトラ(2,6-キシリル)レゾルシンジホスフエート、テトラ(2,6-キシリル)ヒドロキノンジホスフエート、およびテトラ

(2,6-キシリル)4,4'ービスフエノールジホス 50 加配合することが可能である。また、充填剤としては、

フエートが挙げられる。これらは、一種または二種以上 の混合物であってもよい。芳香族ジホスフエートが本発 明の株式等間如のものであると耐熱性が低く 埋発性お

明の構成範囲外のものであると耐熱性が低く、揮発性およびプレートアウト性が高く、本発明における樹脂組成

物の物性を低下させるので好ましくない。

【0013】(D)ポリテトラフルオロエチレン本発明において、上記(A)~(C)の成分に加えて、ポリテトラフルオロエチレンを含有させることができる。このポリテトラフルオロエチレンとは、テトラフルオロエチレンを主成分として重合して得られる弗化炭素系重合体であり、PTFEと略称される。PTFEを樹脂組成物に含有させることにより、樹脂組成物の難燃

性、特にドリツプ性を向上させることができる。

【0014】本発明の樹脂組成物を構成する各成分の含有割合は、(A)PC樹脂40~90重量部、(B)ABS樹脂5~40重量部、(C)芳香族ジホスフエート1~30重量部、および場合により(D)PTFE0.1~1.0重量部の範囲、(但し、各成分の合計は100重量部とする。)とするものである。上記範囲を外れ20ると、得られる樹脂組成物の機械的強度、加工成形性などの物性が低下する。

【0015】本発明の樹脂組成物の製法は、まず以上説 明したようなPC樹脂、ABS樹脂、および芳香族ジホ スフエート、また場合により、PTFEよりなる各成分 を秤量し、混合する。得られた混合配合物は、ドライブ レンドのままでもよいが、さらに溶融混練工程に付し溶 融混合するのがより好ましい。本発明の樹脂組成物の各 構成成分を配合し、混合混練するには、公知の混合、混 練方法をとれば良い。例えば、粉末、ビーズ、フレーク またはペレツトとなったこれら本発明の構成成分の一種 または二種以上の混合物を、1軸押出機、2軸押出機な どの押出機、またはバンバリーミキサー、加圧ニーダ ー、2本ロールなどの混練機などの加工装置により、さ らに溶融混合して、樹脂組成物とすることができる。 【0016】さらに本発明に係わる樹脂組成物には、本 発明樹脂組成物の性質を阻害しない種類および量のその 他の樹脂および潤滑剤、離型剤、着色剤、帯電防止剤、 その他の難燃剤、紫外線吸収剤、耐光性安定剤、耐熱性 安定剤、充填剤などの各種樹脂添加剤を適宜組合せて添 40 加することができる。これらの添加することのできるそ の他の樹脂としては、AS樹脂、MBS樹脂、AAS樹 脂、AES樹脂、ACS樹脂、PA樹脂、PBT樹脂、 PET樹脂などが挙げられるが、特に好ましいのは、芳 香族ビニル単量体成分60~80重量%、シアン化ビニ ル単量体成分1~40重量%およびこれらと共重合可能 なビニル単量体成分0~39重量%(但し、単量体成分 は合計100重量%とする。)よりなる共重合体である A S樹脂(E)であり、本発明樹脂組成物に0~30重 量部の範囲で上記ABS樹脂(B)の一部と代替して添 ガラス繊維、金属繊維、炭素繊維、チタン酸カリウムウイスカーなどの繊維状強化剤、タルク、クレー、炭酸カルシウム、マイカ、ガラスフレーク、ミルドフアイバー、金属フレーク、金属粉などを挙げることができ、これらは単独でも、二種以上を組合せて配合することもできる。

#### [0017]

【発明の効果】本発明は、以上説明したとおりであり、 次のように特別に顕著な効果を奏し、その産業上の利用 価値は極めて大である。

- (1)本発明に係わる樹脂組成物は、PC樹脂、ABS 樹脂と特定の芳香族ジホスフエートよりなる難燃剤、また場合により、PTFEを配合することにより、極めて 優れた成形性と物性を兼ね備えた難燃性熱可塑性樹脂材料として利用することができる。
- (2)本発明に係わる樹脂組成物は、各々の成分をそれ ぞれ最適化して配合しているので、各々の樹脂の特徴で ある優れた耐熱性、優れた流動性を発揮し、かつ、成形 加工サイクルを短縮することが可能である。
- (3)本発明に係わる樹脂組成物は、射出成形法、押出成形法、熱成形法などの各種加工方法によって、成形品とし、優れた難燃性、加工性、耐熱性および耐衝撃性が要求される用途、例えば事務機器、家庭用電気機器などの電気部品、および自動車、船舶などの工業部品として使用することができる。

#### [0018]

【実施例】下記の実施例および比較例は、本発明をさら に具体的に説明するためのものである。本発明は、その 要旨を超えない限り、以下の例に限定されるものではな い。なお、「部」、「%」、比は重量基準である。

【0019】以下の各実施例および比較例において、難 燃性熱可塑性樹脂組成物の物性は、次の方法によって測 定した。

#### (1)曲げ弾性率(kg/cm²)

JIS K7113に準拠して測定した。

(2) アイゾツト衝撃強さ (ノツチ付) (kg·cm/cm) JIS K7110に準拠して測定した。

### (3)耐熱性(℃)

ASTM D3769に準拠して測定した。

(ヒートサグ試験法による1 ㎜変形温度)

(2mt、100mオーバーハング)

(4) スパイラルフロー長さ (cm)

流動性については、2mm厚み、幅8mmの螺旋状の金型に、日精樹脂工業社製のFS80型射出成形機を用いて、樹脂温度240℃、射出圧力910kg/cm²、金型温度60℃にて射出し、スパイラルフロー長さを測定した。

#### (5) プレートアウト性

プレートアウト性については、菱屋精工VP40型射出 0.3部、脱イオン水30部を添加した。添加終了後成形機を用いて、樹脂脂温度260℃、射出圧力900 50 さらに15分間反応を続け、冷却して、反応を終了し

kg/cm²、金型温度60℃にて1000ショトト成形し、成形終了後金型表面を観察して、付着物の有無を確認した。

#### (6)難燃性

米国アンダーライターズ・ラボラトリーズ(UL)で規格化されたサブジエクト94号(UL94)に基づき、1.6 四厚みの燃焼試験を実施し、V-0、V-1の難燃性クラスに分類し、 $\bigcirc$  (V-0合格)、 $\bigcirc$  (V-1合格)、X (V-0、V-1不合格)と判定表示した。

10 ドリツア: 燃焼試験において、有炎の滴下物により、試料の12インチ(305mm)下にある乾燥した外科用脱脂綿を着火させるか、否かを判定した。

#### 【0020】製造例

(B) グラフト共重合体樹脂の製造

#### [0021]B-1

攪拌装置、加熱冷却装置、および各原料、助剤仕込装置 を備えた容量5Lの反応器に、共役ジエン系ゴム重合体 としてポリブタジエンゴムラテツクスを無水酢酸(A A)を用いてO.25 μm に粒径肥大したものを固形分 20 として100部、および脱イオン水を270部(ラテツ クス中の水分を含む)仕込み、70℃に昇温した。60 ℃で、水45部に溶解したピロリン酸ナトリウム1.0 部、デキストロース0.5部および硫酸第一鉄0.01 部を添加した。70℃に達した時点から2時間30分か けて、70℃に保ちながら、スチレン70部、アクリロ ニトリル30部、セードデシルメルカプタン1.1部、 およびクメンハイドロパーオキサイド0.5部、不均化 ロジン酸カリウム石鹸1.8部、水酸化カリウム0.3 7部、脱イオン水35部を添加した。添加終了後、さら 30 に30分間反応を続け、冷却して、反応を終了した。結 果を表-1に示す。 このグラフト共重合体ラテツクスに 老化防止剤5部を添加後、95℃に加熱した硫酸マグネ シウム水溶液中に攪拌しながら加えて凝固させ、凝固物 を水洗乾燥して白色粉末状のグラフト共重合体樹脂(B - 1 ) を得た。

#### [0022]B-2

(B-1) と同じ反応器に、共役ジエン系ゴム重合体としてポリブタジエンゴムラテツクスを無水酢酸を用いて0.30μmに粒径肥大したものを固形分として10040部、および脱イオン水を270部(ラテツクス中の水分を含む)を仕込み、70℃に昇温した。60℃で、水45部に溶解したピロリン酸ナトリウム0.82部、デキストロース0.4部および硫酸第一鉄0.008部を添加した。70℃に達した時点から2時間15分かけて、70℃に保ちながら、スチレン57.3部、アクリロニトリル24.5部、tードデシルメルカプタン0.9部、およびクメンハイドロパーオキサイド0.4部、不均化ロジン酸カリウム石鹸1.5部、水酸化カリウム0.3部、脱イオン水30部を添加した。添加終了後、さらに15分間反応を続け、冷却して、反応を終了し

た。このグラフト共重合体ラテツクスに老化防止剤5部 を添加後、95℃に加熱した硫酸マグネシウム水溶液中 に攪拌しながら加えて凝固させ、凝固物を水洗乾燥して 白色粉末状のグラフト共重合体樹脂 (B-2)を得た。 [0023]B-3

共役ジエン系ゴム重合体としてポリブタジエンゴムラテ ツクスの粒径肥大を燐酸(PA)を用いた他は、(B-1)と同様にして行い、グラフト共重合体樹脂(B-3)を得た。

### [0024]B-4

(B-1) と同じ反応器に、共役ジエン系ゴム重合体と してポリブタジエンゴムラテツクスを無水酢酸を用いて O. 25μm に粒径肥大したものを固形分として100 部、および脱イオン水を300部(ラテツクス中の水分 を含む)を仕込み、80℃に昇温した。80℃に達した 時点で、脱イオン水6部に溶解した過硫酸カリウム0. 2部、不均化ロジン酸カリウム石鹸0.45部を添加 し、この時点から2時間45分かけて、80℃に保ちな がら、スチレン70部、アクリロニトリル30部、 t-ドデシルメルカプタン〇. 3部を添加した。さらに添加 20 さらに添加開始後45分より、過硫酸カリウム〇. 9 開始後30分より、過硫酸カリウム0.6部、不均化ロ ジン酸カリウム石鹸1.35部、水酸化カリウム0.2 5部、脱イオン水40部を2時間15分かけて添加し た。添加終了後、さらに30分間反応を続け、冷却し て、反応を終了した。このグラフト共重合体ラテツクス に老化防止剤5部を添加後、95℃に加熱した硫酸マグ ネシウム水溶液中に攪拌しながら加えて凝固させ、凝固 物を水洗乾燥して白色粉末状のグラフト共重合体樹脂 (B-4)を得た。

[0025]B-5

共役ジエン系ゴム重合体としてポリブタジエンゴムラテ\* 表-1

\*ツクスを無水酢酸を用いて0.30と0.65μm に粒 径肥大し固形分としてそれぞれ70部と30部を併用し て、重量平均ゴム粒子径が0.40μπ となるように調 整したゴムラテツクスを仕込んだ他は(B-1)と同様 にして行い、白色粉末状のグラフト共重合体樹脂(B-

10

[0026]B-6

5)を得た。

(B-1)と同じ反応器に、共役ジエン系ゴム重合体と してポリブタジエンゴムラテツクスを無水酢酸を用いて 10 O. 30とO. 65 μm に粒径肥大し固形分としてそれ ぞれ70部と30部を併用して、重量平均ゴム粒子径が O. 40μm となるように調整したゴムラテツクス、お よび脱イオン水を300部(ラテツクス中の水分を含 む)を仕込み、80℃に昇温した。80℃に達した時点 で、脱イオン水6部に溶解した過硫酸カリウム0.3 部、不均化ロジン酸カリウム石鹸0.65部を添加し、 この時点から4時間かけてスチレン105部、アクリロ ニトリル45部、tードデシルメルカプタン0.45部 を、重合反応器の温度を80℃に保ちながら添加した。 部、不均化ロジン酸カリウム石鹸2.0部、水酸化カリ ウム0.35部、脱イオン水40部を3時間15分かけ て添加した。添加終了後、さらに30分間反応を続け、 冷却して、反応を終了した。 結果を表-1 に示す。 この グラフト共重合体ラテツクスに老化防止剤5部を添加 後、95℃に加熱した硫酸マグネシウム水溶液中に攪拌 しながら加えて凝固させ、凝固物を水洗乾燥して白色粉 末状のグラフト共重合体樹脂(B-6)を得た。

30 【表1】

[0027]

グラフト共重合体樹脂(B)	B-1	B-2	B-3
重量平均ゴム粒子径(μm) ポリブタジエン含有率% 重合開始剤 粒径肥大調整剤	0.25 50 レドツクス系 AA	0.30 55 レドツクス系 AA	0.25 50 レドツクス系 PA

【表2】

表-1(つづき)

グラフト共重合体樹脂(B)	B-4	B-5	B-6
重量平均ゴム粒子径(μm)	0.25	0.40	0.40
ポリブタジエン含有率%	50	50	40
重合開始剤	KSO系	レドツクス系	KSO系
粒径肥大調整剤	AA	AA	AA

【0028】(C) 芳香族ホスフエート

C-1

テトラ (2,6ーキシリル) レゾルシンジホスフエート\*

\* (式 (II) で示す。 P X 2 0 0 、ガラス転移温度 9 6 ℃、大八化学(株)製)

12

【化3】

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C H_3 \\
O & P & O & P & C H_3
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C H_3 \\
C H_3 & C & C & C & C & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C & C & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 & O & O & C
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
C H_3 &$$

[0029]C-2

10※9℃、大八化学(株)製)

テトラ (2, 6-キシリル) ヒドロキノンジホスフエー

【化4】

ト (式 (III)で示す。PX201、ガラス転移温度16※

$$\begin{array}{c|c}
C H_{3} & O \\
\hline
C H_{4} & O \\
\hline
C H_$$

[0030]C-3

★転移温度182℃、大八化学(株)製)

テトラ (2,6-キシリル)4,4'-ビスフエノール 20 【化5】

ジホスフエート (式 (IV) で示す。 PX202、ガラス★

$$\begin{array}{c|c}
C H_3 & O \\
O & P \\
C H_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C H_3 & O \\
C H_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C H_3
\end{array}$$

[0031]C-4

☆融点49℃)

トリフエニルホスフエート (式 (V) で示す。 TPP、☆

【化6】

$$\left( \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} \right) P = 0$$

[0032]C-5

芳香族ホスフエート系オリゴマー (式(VI)で示す。CR

【化7】

7338、融点不明:23℃で液体、大八化学(株)

(但し、nは1以上の整数)

【0033】実施例1~9、比較例1~6

\*均分子量21,000、三菱化成(株)製)、上記製造 例に記載の方法で得られたグラフト共重合体樹脂(AB

PC樹脂(A) (NOVAREXIM7022A、粘度平\*50 S樹脂) (B)、芳香族ホスフエート (上記式 (II) ~

(VI))(C)、および必要に応じて、PTFE(D) (ポリフロン\*MF201、ダイキン(株)製)、AS樹脂(E)(組成比:スチレン/アクリロニトリル=70/30、分子量120,000)を、表-2に記載した配合割合(部)で各成分を秤量し、タンブラーで混合し、得られた混合物をベント付2軸押出機を用いて揮発\* \*分を除去しながら溶融混練し、樹脂組成物のペレツトを作成した。得られた樹脂組成物のペレツトから、射出成形機により各種物性試験片を作成し、試験に供した。結果を表-2-1~表-2-5に示す。

14

[0034]

【表3】

表-2-1

実施例	1	2	3
配合割合			
PC(A)	60	77	50
ABS (B)	(B-4)	(B-4)	(B-4)
	18	9	22
C-1	0	0	0
C-2	12.8	9.3	16.8
C-3	0	0	0
PTFE(D)	0.2	0.2	0.2
AS(E)	9	4.5	11
<del></del> 難燃性			
UL94	<b>(</b>	<b>©</b>	<b>(</b>
最大燃燒時間(秒)	4	3	7
合計燃焼時間(秒)	23	16	26
ドリツプ	なし	なし	なし
曲げ弾性率	25000	25700	24300
アイゾツト衝撃強さ	64	64	61
耐熱性	100	105	95
スパイラルフロー長さ	40	35	45
プレートアウト性	なし	なし	なし

[0035]

×	×	【表4	1

実施例	4	5	6
PC(A)	60	6 0	60
ABS (B)	(B-4)	(B-4)	(B-1)
	18	18	18
C-1	12.8	0	0
C-2	0	0	12.8
C-3	0	12.8	0
PTFE (D)	0.2	0.2	0.2
AS(E)	9	9	9

# 難燃性 UL94

	(9)		特開刊
15	(),		16
最大燃焼時間(秒)	3	9	6
合計燃焼時間 (秒)	18	3 1	25
ドリツプ	なし	なし	なし
<del></del>			
曲げ弾性率	25200	24400	25100
アイゾツト衝撃強さ	6 1	62	62
耐熱性	88	94	100
スパイラルフロー長さ	42	38	40
プレートアウト性	なし	なし	なし
	* *	【表5】	
表-2-3			
実施例	7	8	9
配合割合			
PC(A)	6 0	6 0	50
ABS (B)	(B-2)	(B-3)	(B-1)
	16.4	18	22
C-1	0	0	0
C-2	12.8	12.8	16.8
C-3	0	0	0
PTFE (D)	0.2	0.2	0.2
AS(E)	10.6	9	1 1
難燃性			
UL94	<b>(</b>	0	0
最大燃焼時間(秒)	7	6	16
合計燃焼時間 (秒)	29	24	76
ドリツプ	なし	なし	なし 
物性			
曲げ弾性率	24200	25200	24400
アイゾツト衝撃強さ	75	65	59
耐熱性	100	100	94
スパイラルフロー長さ	39	4 1	42
プレートアウト性 	なし 	なし 	なし 
	<b>*</b> 40 <b>*</b>	《【表6】	
表-2-4			
比較例	1	2	3
配合割合			
PC(A)	60	60	60
ABS (B)	(B-6)	(B-4)	(B-4)
	22.5	18	18
C-2	12.8	0	0
C-4	0	12.8	0

[0036]

[0037]

あり

[0038]

\*【表7】

なし

表-	2	_	5
----	---	---	---

プレートアウト性

比較例	4	5	6
PC(A)	35	95	60
ABS (B)	(B-4)	(B-4)	(B-5)
	28	2	18
C-2	22.8	2.8	12.8
C-4	0	0	0
C-5	0	0	0
PTFE (D)	0.2	0.2	0.2
AS(E)	14	0	9
<del>難燃性</del>			
UL94	×	×	×
最大燃焼時間(秒)	>60	15	9
合計燃焼時間(秒)	>250	55	35
ドリツプ	あり	あり	あり 
—————————————————————————————————————			
曲げ弾性率	23800	24000	25300
アイゾツト衝撃強さ	35	27	66
耐熱性	90	110	100
スパイラルフロー長	<b>3</b> 44	27	40
プレートアウト性	なし	なし	なし

【0039】(表-2)より、次のことが明らかにな る。

※を兼ね備えた難燃性熱可塑性樹脂材料として利用するこ とができる。

なし

(2) 本発明に係わる樹脂組成物は、各々の樹脂をそれ ぞれ最適化して配合しているので、各々の樹脂の特徴で (B)を使用しているので、極めて優れた成形性と物性※50 ある優れた耐熱性、優れた流動性を発揮し、かつ、成形

<sup>(1)</sup> 本発明に係わる樹脂組成物は、他の混合樹脂組成 分に適合するよう調製されたグラフト共重合体樹脂

加工サイクルを短縮することが可能である。(実施例1 ~9参照)。

他方、この範囲から外れると難燃性の規格を満足できな いもの(比較例1、4~6)、連続成形性の悪い(プレ ートアウト) のあるもの (比較例2)、耐熱性が低く成 形加工サイクル短縮困難なもの(比較例3)しか得られ

20

ない。